#### ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT) (51) Classification internationale des brevets 6: WO 98/09611 (11) Numéro de publication internationale: A1 A61K 7/48 (43) Date de publication internationale: 12 mars 1998 (12.03.98) (21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR97/01563 (81) Etats désignés: JP, KR, brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE). 5 septembre 1997 (05.09.97) (22) Date de dépôt international: Publiée (30) Données relatives à la priorité: Avec rapport de recherche internationale. 9 septembre 1996 (09.09.96) FR 96/10954 08/835,516 8 avril 1997 (08.04.97) US (71) Déposant: SOCIETE D'EXPLOITATION DE PRODUITS POUR LES INDUSTRIES CHIMIQUES - SEPPIC [FR/FR]; 75, quai d'Orsay, F-75321 Paris Cedex 07 (FR). (72) Inventeurs: STOLTZ, Corinne; 89, rue du Pensionnat, F-69003 Lyon (FR). MICHEL, Nelly; 6, résidence Le Parc, F-94700 Maisons Alfort (FR). (74) Mandataires: HUBERT, Philippe etc.; Cabinet Beau de Loménie, 158, rue de l'Université, F-75007 Paris (FR).

(54) Title: COSMETIC USE OF COMPOUNDS WITH LIPOAMINOACID STRUCTURE AND COSMETIC COMPOSITIONS WITH SOOTHING ACTIVITY INCORPORATING SOME OF THESE COMPOUNDS

(54) Titre: UTILISATION COSMETIQUE DE COMPOSES A STRUCTURE LIPOAMINOACIDE ET COMPOSITIONS COSME-TIQUES A ACTIVITE APAISANTE INCORPORANT CERTAINS DE CES COMPOSES

#### (57) Abstract

The invention concerns the cosmetic use as soothing agent of an aminoacid N-acylated compound of general formula: (I) in which: R-CO represents one linear or branched alkyl radical having 12 carbon atoms, preferably one lauryl radical; R' represents the characterising chain of said

**(I)** -CO---NH---CH---COOH R'

aminoacid; of a salt of this compound or of a mixture of such compounds, or of their salts. The invention also concerns novel cosmetic compositions with soothing activity incorporating some of said compounds in particular associated with one mineral element or with known soothing compounds.

#### (57) Abrégé

La présente invention a pour objet l'utilisation cosmétique comme agent apaisant d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale (I) dans laquelle: R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle; R1 représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé; d'un sel de ce composé ou d'un mélange de tels composés, ou de leurs sels. Elle concerne également de nouvelles compositions cosmétiques à activité apaisante incorporant certains des composés précités notamment en association avec un élément minéral ou avec des composés apaisants connus.

## UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

		ES	Espagne	LS	Lesotho	SI	Slovénie
AL	Albanie	E.S Fl	Finlande	LT	Lituanic	SK	Slovaguie
AM	Arménie		Prance	LU	Luxembourg	SN	Sénégal
AT	Autriche	FR	Gabon	LV	Lettonic	SZ	Swaziland
AU	Australie	GA		MC	Monaco	TD	Tchad
ΑZ	Azerbaidjan	GB	Royaume-Uni	MD	République de Moldova	TG	Togo
BA	Bosnie-Herzégovine	GE	Géorgie	MG	Madagascar	T.J	Tadjikistan
BB	Barbade	GH	Ghana	MK	Ex-République yougoslave	TM	Turkménistan
BE	Belgique	GN	Guinée	MIK	de Macédoine	TR	Turquie
BF	Burkina Faso	GR	Grèce	ML	Mali	TT	Trinité-et-Tobago
BG	Bulgarie	HU	Hongrie	MN	Mongolie	UA	Ukraine
BJ	Bénin	IE	Irlande		Mauritanie	UG	Ouganda
BR	Brésil	IL	Israël	MR MW	Malawi	US	Etats-Unis d'Amérique
BY	Bélarus	18	Islande			UZ	Ouzbékistan
CA	Canada	IT	Italie	MX	Mexique	VN	Viet Nam
CF	République centrafricaine	JP	Japon	NE	Niger	YU	Yougoslavie
CG	Congo	KE	Kenya	NL	Pays-Bas	ZW	Zimbabwe
СН	Suisse	KG	Kirghizistan	NO	Norvège	ZW	Zillioaowe
CI	Côte d'Ivoire	KP	République populaire	NZ	Nouvelle-Zélande		
CM	Cameroun		démocratique de Corée	PL	Pologne		
CN	Chine	KR	République de Corée	PT	Portugal		
CU	Cuba	KZ	Kazakstan	RO	Roumanie		
CZ.	République tchèque	LC	Sainte-Lucie	RU	Fédération de Russie		
DE	Allemagne	LI	Liechtenstein	SD	Soudan		
DK	Danemark	LK	Sri Lanka	SE	Suède		
EE	Estonie	LR	Libéria	SG	Singapour		

15

20

25

30

UTILISATION COSMETIQUE DE COMPOSES A STRUCTURE LIPOAMINOACIDE ET COMPOSITIONS COSMETIQUES A ACTIVITE APAISANTE INCORPORANT CERTAINS DE CES COMPOSES

La présente invention a pour objet une nouvelle utilisation cosmétique de composés à structure lipoaminoacide, ainsi que des compositions cosmétiques à activité apaisante incorporant certains de ces composés.

Les composés à structure lipoaminoacide sont des dérivés N-acylés d'acide aminé répondant à la formule générale suivante :

dans laquelle:

R représente généralement la chaîne caractérisante d'un acide gras, saturé ou insaturé, linéaire ou ramifié, présentant de 3 à 30 atomes de carbone ; et

R' représente une chaîne caractérisante d'un acide aminé.

L'expression "chaîne caractérisante" utilisée dans le cadre de la présente demande désigne la chaîne principale non fonctionnelle de l'acide gras ou de l'acide aminé considéré.

Ainsi, pour un acide gras répondant à la formule générale R-COOH, la chaîne caractérisante sera la chaîne représentée par R, tandis que pour un acide aminé représenté par la formule générale H<sub>2</sub>N-CHR'-COOH, la chaîne caractérisante sera la chaîne représentée par R'.

Les dérivés N-acylés d'acide aminé se présentent le plus souvent sous forme de mélanges obtenus par acylation d'un mélange d'acides aminés purs ou issus de l'hydrolyse complète de protéïnes.

Ces protéines peuvent être d'origine animale, comme par exemple le collagène, l'élastine, la kératine ou la caséine, ou bien encore d'origine végétale, comme en particulier les céréales, ou les oléagineux.

Ces composés à structure lipoaminoacide sont, en raison de leur structure amphiphile, des vecteurs biologiques particulièrement intéressants en tant que régulateurs de la physiologie cutanée et s'avèrent appropriés à de multiples applications, notamment en cosmétique.

Les propriétés de ces composés découlent généralement de la nature des chaînes grasses et des acides aminés les constituant.

WO 98/09611 - FC1/FR9/101

Les chaînes caractérisantes de l'acide palmitique (C16) sont généralement connues dans le domaine cosmétique pour leurs propriétés adoucissantes et émollientes.

En plus de ces propriétés connues et en raison du caractère lipophile de ces chaînes (proche de la nature de la peau) certains composés à structure lipoaminoacide synthétisés à partir de chaînes palmitiques présentent une activité apaisante.

Ainsi, le produit connu sous la dénomination commerciale Lipacide® PVB (palmitoyl wheat aminoacids selon désignation INCl) a une activité apaisante relativement élevée.

Un produit apaisant est susceptible d'agir par divers mécanismes, en particulier en stimulant les défenses naturelles de la peau, en stimulant le métabolisme cellulaire ou en restructurant la barrière cutanée.

Les chaînes caractérisantes de l'acide laurique (C12) sont, quant à elles, connues en cosmétique pour leurs propriétés tensioactives qui, a priori, ne sont pas compatibles avec des propriétés apaisantes.

Ainsi, le lauroylglutamate de sodium et le cocoylglutamate de sodium ont été décrits comme agents doux de nettoyage de la peau et des muqueuses.

On sait que ces produits sont non irritants vis-à-vis de la peau.

Cependant, aucun document connu du Demandeur ne laisse supposer que de tels produits présenteraient une activité apaisante susceptible de s'exercer de manière curative.

Par activité apaisante, on entend désigner dans le cadre de la présente demande toute propriété d'un produit qui, appliqué par voie topique, permet d'aider la peau à lutter curativement contre un stress occasionné par une agression extérieure de nature chimique (utilisation de produits cosmétiques contenant des matières premières spécifiques diverses, effet délipidant dû à l'utilisation de solutions tensioactives, etc...), de nature solaire (irritation par exposition aux rayons ultraviolets, coups de soleil, etc...), ou bien encore de nature mécanique (irritation par rasage, épilation, etc...).

En particulier, on entendra par activité apaisante, toute activité s'exerçant vis-à-vis des enzymes intervenant lors d'une inflammation et notamment vis-à-vis de l'élastase.

5

10

15

20

25

10

20

25

30

Il a été découvert de façon tout à fait inattendue, et ceci constitue le fondement de la présente invention, que des composés à structure lipoaminoacide comportant une chaîne grasse ayant 12 atomes de carbone, de préférence constituée par un radical lauroyle, présentent une efficacité apaisante extrêmement intéressante, et supérieure à celle de composés à structure lipoaminoacide dont la chaîne grasse est une chaîne palmitique.

Ainsi, selon un premier aspect, la présente demande vise à couvrir l'utilisation cosmétique comme agent apaisant, d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale :

dans laquelle:

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle;

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel d'un tel composé ou d'un mélange de tels composés, ou de leurs sels.

Un composé qui à l'état pur s'avère particulièrement utile dans le cadre de l'utilisation conforme à l'invention est le lauroyle glutamate, c'est-à-dire le composé de formule (l) précitée, dans laquelle R-CO représente un radical lauroyle et R' représente la chaîne caractérisante de l'acide glutamique.

On utilisera cependant également des mélanges de composés N-acylés d'acide aminé et plus particulièrement les produits de la réaction d'acylation par l'acide laurique ou l'un de ses dérivés acylants, d'un mélange d'acides aminés purs ou issus de l'hydrolyse complète de protéïnes.

Les sels des composés conforme à l'invention sont de préférence les sels de métaux alcalins, en particulier les sels de sodium et de potassium. D'une façon générale, on entend désigner par "sel" toute forme salifiée des composés de formule (I) avec un agent neutralisant permettant de régler le pH entre 3 et 8, de préférence à environ 5, c'est-à-dire un pH voisin de celui de la peau.

Parmi les agents neutralisants susceptibles d'être utilisés à cet effet, on peut citer par exemple l'hydroxyde de sodium ou de potassium.

désigner ici tout dérivé de l'acide laurique susceptible de conduire par une réaction d'acylation avec un acide aminé ou un mélange d'acides aminés aux composés de formule (I) précitée.

De tels dérivés sont par exemple l'anhydride symétrique de l'acide laurique ou de préférence le chlorure de l'acide laurique.

L'acide laurique utilisé dans ce cadre peut être sous une forme pure ou bien encore provenir d'une source naturelle constituée d'un mélange d'acides gras, dans lequel l'acide laurique est un composant majoritaire.

Par composant majoritaire, on entend un composant représentant au moins 50 % en poids du mélange. Une telle source naturelle peut être par exemple une coupe cocoyle, ou palmistoyle (provenant d'huile de palmiste).

Avantageusement, l'agent acylant précité sera constitué par le chlorure de l'acide laurique.

De nombreux acides aminés sont susceptibles d'être utilisés dans le cadre de la présente invention.

A titre d'exemple, on peut citer la glycine, la sérine, l'acide aspartique, l'acide glutamique, la valine, la thréonine, l'arginine, la lysine, la proline, la leucine, la phénylalanine, l'isoleucine, l'histidine, la tyrosine, le tryptophane, l'asparagine, l'hydroxyproline, l'hydroxylysine et l'ornithine.

Des mélanges d'acides aminés particulièrement utiles dans le cadre de la présente invention comprennent les mélanges de l'acide glutamique, de la glycine, de l'alanine et de l'acide aspartique.

Un autre mélange particulièrement approprié est un mélange d'alanine et de glycine.

Comme autres mélanges d'acides aminés susceptibles d'être utilisés, on peut citer les mélanges permettant de reconstituer des protéines telles que les protéines de soja, tournesol, lupin, blé, maïs, pomme de terre, collagène, soie, kératine, etc...

La réaction d'acylation permettant d'obtenir les composés de formule (I) précitée peut être réalisée par voie chimique en milieu alcalin (pH de 8 à 10) selon la réaction de Schotten Bauman ou par voie enzymatique et l'homme de métier pourra se reporter notamment à la référence Surfactant Science Series,

BNSDOCID: <WO\_\_\_9809611A1\_I\_>

WO 98/09611

5

10

15

20

25

30

Par l'expression "dérivés acylants de l'acide laurique" on entend

10

15

25

30

volume 7, Anionic Surfactants, partie II, chapitre 16, pages 581 à 617 (Marcel Dekker – 1976).

Les composés ainsi obtenus peuvent être éventuellement purifiés par acidification (pH de 0,5 à 3) et extraction dans un solvant (alcool isopropylique, toluène, etc...) ou par précipitation dans de l'eau glacée et décantation.

Les acides aminés utilisés en mélange peuvent être purs ou issus de l'hydrolyse complète de protéïnes.

Cette hydrolyse peut être réalisée par exemple par chauffage à des températures comprises entre 60 et 130°C d'une protéïne placée dans un milieu acide ou alcalin.

Cette hydrolyse peut également être réalisée par voie enzymatique avec une protéase, couplée éventuellement à une post hydrolyse alcaline ou acide.

D'une façon générale, un mode de réalisation actuellement préféré pour la préparation des composés lipoaminoacides de formule (I) comprend les étapes suivantes :

- Acylation en mileu alcalin (pH 8 à 10) d'un excès de mélange d'acides aminés (mélange extemporané ou obtenu par hydrolyse complète d'une protéine) par un acide gras (sous forme chlorure ou anhydride).

Le rapport acides aminés/chlorure d'acide est de préférence de 1,05 20 à 1,30 équivalents.

La température d'acylation optimale se situe vers 80° C mais varie d'un acide aminé à l'autre entre 60 et 110° C.

La durée d'acylation dépend de l'équipement utilisé (taille, agitation); elle est de 2 heures environ pour une masse acylée de 500 kg et de 5 heures environ pour une masse acylée de 5 000 kg.

- Cassage de l'acylat alcalin par acidification pour décanter les impuretés solubles dans l'eau et relarguer l'acylat organique acide (pH optimal de 0,5 à 3 selon les acides aminés).
- Purification par lavage à l'eau ou avec addition d'électrolytes ou de co-solvant pour favoriser la décantation.

Les propriétés apaisantes des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) ont été mises en évidence en étudiant l'activité anti-élastase in vitro de ces composés.

Cette méthode a été utilisée, dans la mesure où elle constitue la méthode la plus pertinente et la moins coûteuse parmi les méthodes anti-enzymes connues à cet effet.

Les résultats obtenus ont été vérifiés in-vivo sur l'homme par un test d'inflammation sous ultra-violets.

Il a été constaté que l'activité apaisante des composés de formule (I) se manifeste à des concentrations faibles, compatibles avec celles qui peuvent être utilisées dans une formulation cosmétique à usage topique.

Ainsi, ces composés peuvent être utilisés pour la fabrication d'une composition cosmétique topique à activité apaisante, à une concentration en poids comprise entre 0,1 et 5 %, exprimée par rapport au poids total de la composition.

Une telle composition cosmétique se présentera habituellement sous forme de solution aqueuse, d'émulsion simple ou multiple.

De telles compositions peuvent être par exemple des émulsions huiledans-eau ou eau-dans-huile, telles que des crèmes, laits, lotions, lingettes, démaquillants pour le visage ou les yeux, etc...

De telles compositions peuvent être encore des produits déodorants ou des produits moussants tels qu'en particulier des shampooings, gels douche, démaquillants, savons liquides, etc...

Avantageusement, les composés à structure lipoaminoacide de formule (I) seront utilisés en association avec des éléments minéraux, notamment des sels minéraux, et en particulier le potassium et le magnésium.

Il a en effet été observé que de tels minéraux potentialisent l'activité apaisante des composés à structure lipoaminoacide de formule (l).

Ainsi, sclon un second aspect, la présente demande vise à couvrir une composition notamment cosmétique à activité apaisante, caractérisée en ce qu'elle contient une quantité efficace d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale :

dans laquelle:

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle;

30

25

5

10

15

10

15

20

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel d'un tel composé, ou d'un mélange de tels composés, ou de leurs sels, en association avec une quantité efficace d'au moins un élément minéral, de préférence choisi parmi le potassium et le magnésium.

L'expression "élément minéral" utilisée dans le cadre de la présente invention désigne des macro-éléments ou des micro-éléments, de préférence sous forme de sels à anion organique ou minéral (aspartates, gluconates, glycérophosphates, bidolates, sulfonates, etc...).

De nombreux minéraux peuvent être utilisés dans le cadre de la présente invention et on citera en particulier le potassium, le magnésium, le manganèse.

Avantageusement, le rapport pondéral entre les composés à structure lipoaminoacide et les éléments minéraux dans ces compositions sera compris entre 1:50 et 1:2.5.

Il a par ailleurs été observé que les composés à structure lipoaminoacide de formule (l) selon l'invention potentialisent l'activité apaisante de composés connus en tant qu'apaisants dans l'état de la technique, comme en particulier le dipotassium glycyrrhizinate, ou l'alpha bisabolol.

Ainsi, selon un troisième aspect, la présente demande vise à couvrir une composition notamment cosmétique à activité apaisante, caractérisée en ce qu'elle contient une quantité efficace d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale :

25

30

dans laquelle:

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle ;

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel d'un tel composé, ou d'un mélange de tels composés, ou de leurs sels, en association avec une quantité efficace de dipotassium glycyrrhizinate ou d'alpha bisabolol.

10

Avantageusement, le rapport pondéral entre les composés à structure lipoaminoacide et le dipotassium glycyrrhizinate ou l'alpha bisabolol dans ses compositions sera compris entre 4:1 et 1:4.

Il a enfin été démontré par une étude in vivo que les composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon l'invention présentent une activité apaisante particulièrement remarquable vis-à-vis de personnes à peau sensible et réactive.

Ainsi, ces composés permettent de réduire les sensations neurosensitives intimement liées à l'état des peaux sensibles.

En particulier, ces produits permettent de diminuer l'intensité des picotements induits par l'application d'alpha-hydroxyacides (AHA) hydrophiles ou lipophiles, tels qu'en particulier l'acide lactique ou l'octanoyl salicylate ou d'autres actifs cosmétiques comme la vitamine A acide.

Ainsi, selon un quatrième aspect, la présente demande vise à couvrir une composition cosmétique caractérisée en ce qu'elle contient une quantité efficace d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale:

20

25

30

15

dans laquelle:

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle;

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel d'un tel composé, ou d'un mélange de tels composés, ou de leurs sels, en association avec un principe actif cosmétique susceptible d'induire des réactions neuro-sensitives sur la peau.

De tels principes actifs cosmétiques susceptibles d'induire des réactions neuro-sensitives sur la peau sont en particulier la vitamine A acide et les alphahydroxyacides parmi lesquels on citera l'acide lactique, l'acide glycolique, l'acide salicylique, l'octanoyl salicylique.

Avantageusement, le rapport pondéral entre les composés à structure lipoaminoacide et le principe actif cosmétique susceptible d'induire des réactions neuro-sensitives sur la peau, dans ces compositions sera compris entre 99/1 et 10/90.

10

15

20

25

30

La présente invention sera mieux comprise à la lecture des exemples suivants donnés uniquement à titre non limitatif.

Dans ces exemples, et sauf indication contraire, les pourcentages sont exprimés en poids.

Exemple 1 : Préparation d'une composition à base de composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon l'invention.

A un mélange constitué de 27,4 kg d'acide L-aspartique, 35,3 kg d'acide L-glutamique, 7,9 kg de L-alanine, 7,9 kg de glycine et 112,5 kg d'eau sont ajoutés 96 kg de lessive de potasse (50 %) afin d'obtenir un pH d'environ 10.

Un co-solvant facilitant l'acylation ultérieure peut être également ajouté à ce mélange.

On porte la température du mélange ainsi obtenu à 80° C, puis on coule simultanément sous agitation 110 kg de chlorure de lauroyle. La réaction dure 2 heures.

La "masse acylée" de 465 kg ainsi obtenue comprend un mélange d'acides aminés lauroylés, des acides aminés libres et d'acide laurique, ces composés étant sous forme de sel de potassium.

Le mélange de composés à structure lipoaminoacide peut être extrait de cette masse acylée en milieu très acide (pH d'environ 1) et à chaud (90° C) par exemple par la mise en oeuvre du protocole suivant :

- ajustement du pH à une valeur de 1 par ajout d'une quantité appropriée (environ 125 kg) d'acide chlorhydrique à 30 %, à une température d'environ 80° C;
- agitation du mélange ainsi obtenu 30 minutes à 90° C (température due à l'exothermie);
  - décantation durant 30 minutes (les composés à structure lipoaminoacide restant dans la phase organique);
- soutirage des eaux acides que l'on rejette après neutralisation pour éliminer ainsi les acides aminés libres non acylés, le sel formé et le co-solvant ;
- lavage de la phase organique surnageante par de l'eau saline (10 % NaCl);
  - soutirage de la phase aqueuse;
- obtention d'une phase organique contenant plus de 70 % en poids du mélange suivant de composés à structure lipoaminoacide de formule (I) :

	. Acide lauroyl glutamique	27 %
	. Acide lauroyl aspartique	30 %
	. Acide lauroyl lysine	6 %
	. Acide lauroyl alanine	8 %
5	ainsi que des résidus de réaction, notammen	t :
	. Acide laurique	15 %
	. Eau	10 %
	. Chlorure de sodium	1 %
	. Co-solvant (propylène glycol)	3 %

20

## Exemple 2 : Exemple de formulation incorporant un mélange de composés à structure lipoaminoacide de formule (1).

A 155 kg de la phase organique obtenue à l'exemple 1, sont ajoutés sous agitation les composés suivants :

- 15 Propylène glycol: 100 kg;
  - Tris (Tris hydroxyméthyl aminométhane ou trométhamine): quantité suffisante pour obtenir un pH d'environ 5,0 à 6,0;
  - Sepicide® HB: 2 kg;
  - Eau: 200 kg.

Le mélange ainsi obtenu est filtré sur un filtre membrane (environ 3 μ).

On obtient ainsi une formulation liquide, stable, inodore et hydrosoluble dont le pH est d'environ 5,7.

# Exemple 3: Exemple de formulation associant un mélange de composés à structure lipoaminoacide de formule (I) et des éléments minéraux

A 150 kg de la phase organique obtenue selon l'exemple 1, sont ajoutés sous agitation les composés suivants :

- Propylène glycol: 100 kg;
- Tris: quantité suffisante pour obtenir un pH d'environ 5,0 à 6,0;
- 30 Aspartate mixte de potassium et de magnésium : 5 kg;
  - Sepicide® HB: 2 kg;
  - Eau: 200 kg.

Le mélange ainsi obtenu est filtré sur un filtre poche (environ  $3 \mu$ ).

10

15

20

25

30

On obtient ainsi une formulation liquide, stable, inodore et hydrosoluble dont le pH est d'environ 5,7.

# Exemple 4 : Mise en évidence de l'activité apaisante des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon l'invention

L'activité apaisante des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) a été évaluée en utilisant le test anti-élastase in-vitro.

#### a) Principe du test:

On sait que l'élastase leucocytaire humaine (ELH) intervient dans un grand nombre de pathologies inflammatoires. Cette enzyme est en particulier capable de dégrader de nombreuses macromolécules telles que l'élastine fibreuse, certains types de collagène, les protéoglycanes, les glycoprotéines.

Pour cette raison, l'élastase leucocytaire humaine constitue l'un des maillons de la chaîne des réactions accompagnant un phénomène d'inflammation.

Le blocage de cette enzyme par un effet anti-élastase permet donc d'empêcher la dégradation des molécules précitées et donc d'inhiber le processus de l'inflammation.

Les propriétés anti-élastasiques d'un produit donné peuvent être mises en évidence par un test in vitro, réalisé avec un spectrophotomètre, en utilisant une substance support susceptible de se dégrader en se colorant, au contact de l'élastase leucocytaire humaine.

Une telle substance peut être par exemple la N-méthoxysuccinylalanine-proline-valine-para-nitroanilide, substance normalement incolore qui libère, par hydrolyse par l'élastase leucocytaire humaine, un produit coloré, la para-nitroalinine, dont la cinétique d'apparition peut être suivie par spectrophotométric à 410 nm.

La réaction est réalisée dans un spectrophotomètre thermostaté à 25°C, disposant d'un passeur d'échantillons. Toutes les cinétiques sont réalisées au minimum trois fois, la moyenne et l'écart-type étant alors calculés pour les trois valeurs obtenues.

La présence d'une molécule à activité anti-élastasique se traduit par une limitation de l'apparition du produit coloré et l'effet anti-élastasique peut être alors calculé par rapport à une courbe témoin obtenue en l'absence de ladite molécule.

Il existe ainsi une corrélation entre le pourcentage d'inhibition de l'apparition du produit coloré par le composé testé et le pourcentage d'inhibition de l'élastase leucocytaire humaine.

Le pourcentage d'inhibition ainsi calculé est également représentatif de l'activité apaisante du composé testé.

#### b) Résultats obtenus

L'activité apaisante des produits des exemples 2 et 3 a été évaluée par le test décrit précédemment et les résultats obtenus ont été reportés au Tableau (I).

On a également indiqué dans ce tableau les valeurs du pourcentage d'inhibition induit par les constituants des composés à structure lipoaminoacide testés.

Produit testé	% matière active	% inhibition
Acide aspartique	0,625 %	. 0%
Acide glutamique	0,625 %	0 %
Alanine	0.625 %	0 %
Glycine	0,625 %	0 %
Acide laurique (C12)	0,625 %	17 %
	0,02 %	0 %
Produit de l'exemple 2	0.02 %	66 %
Aspartate mixte(K, Mg)	0.025 %	0 %
Produit de l'exemple 3	0.02 %	77 %

Tableau I

15 Ces résultats montrent le niveau élevé d'activité anti-élastasique des composés à structure lipoaminoacide de formule (I).

Ces résultats montrent également l'effet de potentialisation de cette activité anti-élastasique exercée par les éléments minéraux, puisque l'utilisation d'aspartate mixte de potassium et de magnésium en une quantité d'environ 1 % en poids conduit à un gain relatif d'activité d'environ 16 % (voir exemple 3 par comparaison à l'exemple 2).

Les acides aminés ainsi que l'aspartate mixte de potassium et de magnésium testés seuls ne présentent pas d'efficacité anti-élastasique, même à forte concentration.

La chaîne laurique présente une efficacité limitée à forte concentration et une absence d'efficacité à faible concentration.

Comparaison de l'efficacité anti-élastasique des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon l'invention à celle d'autres composés à structure lipoaminoacide dont la chaîne grasse est une chaîne palmitique :

On a comparé l'efficacité anti-élastasique des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon l'invention à celle d'autres composés à structure lipoaminoacide dont la chaîne grasse est constituée par l'acide palmitique.

Les composés à structure lipoaminoacide de comparaison ont été obtenus selon des protocoles expérimentaux analogues à ceux décrits aux exemples 1 à 3.

Les résultats obtenus ont été résumés au tableau II

Produit testé	% matière active	% inhibition
DPHP*(C16)	0,02 %	7 <sup>:</sup> %
PAOC** (C16)	0,02 %	_20 %
PVB*** (C16)	0,02 %	27 %
PCO****(C16)	0,02 %	30 %

Tableau II

\*DPHP: Dipalmitoylhydroxyproline, composé à structure lipoaminoacide obtenu par acylation par l'acide palmitique de l'hydroxy-4-proline

\*\*PAOC : Mélange de composés à structure lipoaminoacide obtenu par acylation par l'acide palmitique d'un mélange d'acides aminés composé d'acide aspartique, d'acide glutamique, d'alanine et de glycine, dans les proportions

suivantes: . Acide glutamique 45 %
. Acide aspartique 35 %
. Alanine 10 %
. Glycine 10 %

\*\*\*PVB : Palmitoyl wheat amino acids (selon désignation INCI)

\*\*\*\*PCO: Palmitoyl collagen amino acid (sclon désignation INCI).

Les résultats obtenus montrent la supériorité significative de l'activité anti-élastasique des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon

5

10

20

l'invention dont la chaîne grasse est dérivée d'acide laurique, vis-à-vis de composés analogues dont la chaîne grasse est dérivée d'acide palmitique.

Ces résultats sont tout à fait inattendus compte tenu des propriétés connues des chaînes palmitiques et lauriques.

5

10

## Evaluation de l'activité apaisante de composés à structure lipoaminoacide sous forme individualisée :

On a évalué l'efficacité anti-élastasique des différents composés à structure lipoaminoacide constituant les mélanges des produits des exemples 2 et 3.

Les résultats obtenus ont été regroupés dans le tableau III ci-dessous :

Produit testé	% matière active	% inhibition
Lauroyl glutamate	0,02 %	80 %
Lauroyl aspartate	0,02 %	55 %
Lauroyl alaninate	0,02 %	45 %
Laurovl glycinate	0,02 %	30 %
LML*	0,02 %	50 %
LCO**	0,02 %	54 %

Tableau III

Ces résultats montrent l'efficacité anti-élastasique extrêmement élevée du lauroylglutamate.

Le lauroylaspartate, le lauroylglycinate et le lauroylalaninate présentent une activité anti-élastasique relativement plus faible, mais encore équivalente, voire supérieure à celle des lipoaminoacides dont la chaîne grasse est constituée par une chaîne palmitique.

Les produits LML et LCO possèdent aussi une efficacité anti-élastique mais significativement inférieure à celle du lauroyl glutamate et à celle du produit complexe de l'exemple 3.

25

15

<sup>\*</sup>LML: Lysine lauroyl methionate (selon dénomination INCI)

<sup>\*\*</sup>LCO: Lauroyl collagen amino acid (sclon dénomination INCI)

Evalutation de l'efficacité anti-élastasique de divers mélanges binaires de composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon l'invention :

On a étudié l'efficacité anti-élastasique de diverses associations binaires de composés à structure lipoaminoacide de formule (I), notamment dans le but de déterminer des éventuelles associations synergiques.

Les résultats obtenus ont été regroupés dans le tableau IV.

Produit testé	% matière active	% inhibition
Lauroyl alaninate +	0.01 % / 0.01 %	42 %
Lauroyl aspartate		(effet additif = 50 %)
(mćlange 50/50) (v/v)		
Lauroyl aspartate +	0.01 % / 0.01 %	51 %
Lauroyl glycinate		(effet additif = 42,5 %)
(mélange 50/50) (v/v)		
Lauroyl aspartate +	0.01 % / 0.01 %	69,4 %
Lauroyl glutamate	·	(effet additif = 67,5 %)
(mélange 50/50) (v/v)		
Lauroyl glutamate +	0.01 % / 0.01 %	60,7 %
Lauroyl glycinate		(effet additif = 55 %)
(mélange 50/50) (v/v)		
Lauroyl glutamate +	0.01 % / 0.01 %	59,5 %
Lauroyl alaninate		(effet additif = 62,5 %)
(mélange 50/50) (v/v)		
Lauroyl glycinate +	0.01 % / 0.01 %	51 %
Lauroyl alaninate		(effet additif = 37,5 %)
(mélange 50/50) (v/v)		

Tabicau IV

Les résultats obtenus mettent en évidence une synergie originale entre le lauroylglycinate et le lauroylalaninate, puisqu'un mélange de ces deux composés présente une efficacité anti-élastasique supérieure à la somme des efficacités de chacun de ces constituants.

Mise en évidence de l'effet de potentialisation de l'activité apaisante des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) par le dipotassium glycyrrhizinate :

On a évalué l'efficacité anti-élastasique de composés apaisants connus, à savoir le dipotassium glycyrrhizinate et l'alpha bisabolol (naturel ou racémique), ainsi que leur association avec le produit de l'exemple 3.

Les résultats obtenus ont été regroupés dans le tableau V

Produit testé	% matière active	% Inhibition
Dipotassium glycyrrhizinate	0.0625 %	10 %
	0.02 %	0 %
Alpha bisabolol naturel	0.0625 %	0 %
	0.02 %	0 %
Alpha bisabolol racémique	0.0625 %	0 %
	0.02 %	0 %
Produit exemple 3 +		
dipotassium glycyrrhizinate	0.01 % / 0.01 %	66 %
(mélange 50/50) (v/v)		(effet additif = 32 %)
Produit exemple 3 +		
alpha bisabolol naturel	0.01 % / 0.01 %	60 %
(mélange 50/50) (v/v)		(cffet additif = 31.5 %)
Produit de l'exemple 3		
alpha bisabolol racémique	0.01 % / 0.01 %	69 %
(mélange 50/50) (v/v)		(effet additif = 31,5 %)

Tablcau V

10

Ces résultats montrent la supériorité de l'activité anti-élastasique des composés à structure lipoaminoacide de formule (l) vis-à-vis du dipotassium glycyrrhizinate et de l'alpha bisabolol.

On observe, en outre, une synergie originale entre le dipotassium glycyrrhizinate ou l'alpha bisabolol et le produit de l'exemple 3.

Des essais complémentaires dont les résultats ne sont pas rapportés ici, ont montré que cette synergie s'exerce sur une large gamme de concentrations.

En particulier, cet effet de synergie s'exerce pour des compositions dans lesquelles le rapport pondéral entre le(s) composé(s) de formule (I) et le dipotassium glycyrrhizinate ou l'alpha bisabolol peut être compris entre 4:1 et 1:4.

Exemple 5 : : Mise en évidence par un test in-vivo de l'effet apaisant des composés à structure lipoaminoacide de formule (I).

#### Principe du test:

L'effet apaisant du produit de l'exemple 3 formulé à 3 % (base SEPIGEL + LANOL 99) a été évalué sur 5 personnes, après exposition solaire. L'effet apaisant du produit de l'exemple 3 a été comparé à celui d'un produit connu pour ses propriétés apaisantes, l'acide glycerrhétinique. Ce produit a été formulé à 1 % sur la même base (SEPIGEL + LANOL 99) que le produit de l'exemple 3.

#### Protocole:

Une irritation (rougeur) est induite suite à une irradiation UVA + UVB (stimulateur solaire IDEM 3000 de ARQUANTEC) sur 3 zones cutanées de la peau du dos de chaque panéliste (1 DEM = 1 dose érythémateuse minimum).

Les produits étudiés (3% produit de l'exemple 3 ; 1 % acide glycérrhétinique) sont appliqués immédiatement après irradiation puis après 12 heures.

L'effet apaisant des produits étudiés est déterminé par l'évaluation de l'intensité des réactions érythémateuses obtenues 24 heures après l'irradiation au niveau des zones cutanées (évaluation de l'érythème par mesure colorimétrique).

Les comparaisons statistiques entre les différentes zones cutanées étudiées ont été effectuées au niveau du paramètre  $\Delta E$  qui traduit l'intensité de la réaction érvihémateuse.

Le calcul  $\Delta E$  correspond à la formule suivante :

$$\Delta E = [(\Delta a)^2 + (\Delta b)^2 + (\Delta L)^2]$$

Résultats obtenus : Variations de  $\Delta E$  :

Produits	Témoin exposé	1 % ac. glycérrhétinique	3 % produit de l'exemple 3
24 heures	3.6 + 0.3	3.0 + 0.5	2.7 + 02.
		non significatif / témoin	significatif / témoin
		- 16 % / témoin	- 25 % / témoin

5

10

15

20

10

15

20

25

La formule contenant 3 % du produit de l'exemple 3 réduit l'érythème, par rapport à la zone témoin de 25 % (réduction significative) alors que la formule contenant 1 % d'acide glycérrhétinique ne réduit l'érythème, par rapport à la zone témoin, que de 16 % (réduction non significative).

Ce test démontre donc non seulement l'effet apaisant curatif du produit de l'exemple 3 formulé après irritation par les UV, mais démontre également que son efficacité est supérieure à celle d'un produit connu pour ses propriétés apaisantes, dans les conditions de test choisi.

Des résultats similaires apaisants peuvent être attendus suite à une irritation chimique ou mécanique, au niveau curatif ou même préventif.

Exemple 6 - Mise en évidence par un test in-vivo de l'effet apaisant des composés à structure lipoaminoacide de formule (I), en particulier sur des personnes à peau sensible et réactive.

### Principe du test

L'effet apaisant du produit de l'exemple 3 formulé à 3% a été évalué sur des personnes présentant une peau sensible et réactive.

On sait que la peau sensible apparaît comme un authentique syndrome se caractérisant par l'association de signes neuro-sensitifs (sensations d'échauffement, de démangeaisons et de picotements) et de rougeurs.

Les sensations caractéristiques des peaux sensibles peuvent être provoquées, par exemple par une application topique d'un alpha-hydroxyacide (AHA) comme l'acide lactique et les réponses obtenues semblent bien corrélées à l'état de peau sensible.

#### Protocole d'étude

Ce test a été réalisé sur 10 volontaires présentant une peau très sensible.

Avant le début du test, des panélistes à peau "hypersensible" sont sélectionnés. Cette sélection se fait de la façon suivante :

- 30 . une solution à 10% d'acide lactique dans du sérum physiologique est appliquée au niveau des sillons nasogéniens,
  - les sensations de picotements sont alors évaluées immédiatement après l'application au niveau des deux sillons, sur la base d'une échelle visuelle analogique en 6 points.

10

15

Une fois les personnes ainsi sélectionnées, le test suivant est réalisé:

une solution d'acide lactique à 10% est appliquée au niveau des deux sillons nasogéniens (côté droit et gauche) de chaque volontaire.

le produit de l'exemple 3 formulé à 3% est appliqué tel quel, une seule fois, dès l'apparition des picotements induits par l'acide lactique.

. L'intensité des picotements est évalué au cours des 5 minutes suivant l'application au niveau de la zone ayant reçue l'acide lactique (témoin) et de la zone traitée avec le produit à étudier.

#### Résultats obtenus

L'intensité moyenne des picotements a été déterminée, à chaque temps de l'essai, par le calcul de la moyenne des données individuelles obtenues sur l'ensemble des volontaires.

L'analyse statistique a été effectuée d'une part, sur les valeurs obtenues au niveau de la zone traitée avec le produit étudié, en comparaison aux valeurs aquises au niveau de la zone témoin et d'autre part, sur les différences calculées entre les valeurs obtenues à un temps donné et celles déterminées après l'application de l'acide lactique (soit avant l'application du produit étudié : temps "0"), pour chacune des zones traitées et témoin.

Ces résultats sont reportés au Tableau VI ci-après :

7	1	٦
Ĺ	t	j

			INTENSITE DES PICOTEMENTS				
PRODUITS TESTES	T"0" (avant	Immédiate ment aprés	10 sec après	30 sec après application	1 min. après application	2,5 min. aprės	5 min. après application
		application				application	
TEMOIN ACIDE LACTIQUE	3,0±0,4	2,6±0,3	2,5±0,3	2,1±0,3	2,1±0,2	1,6±0,3	0,6±0,2
PRODUIT	2,8:0.4	1,4: 0,5	1,0:0,4	0,6±0,3	0,2:0,1	0,2±0,1	0,1+0,1

Tablcau VI

Il résulte de ces résultats que :

la zone traitée par l'acide lactique (zone témoin) entraine une sensation de
 picotements persistante jusqu'à 5 minutes.

- le produit de l'exemple 3 permet une diminution statistiquement significative de l'intensité des picotements, immédiatement après application, puis au cours des 5 minutes suivantes, comparativement à la zone témoin.

L'intensité des picotements a diminué de 46% environ immédiatement après l'application du produit de l'exemple 3 et a diminué les picotements d'environ 90% une minute plus tard comparativement à la zone témoin.

Ainsi, le produit de l'exemple 3, après application cutanée unique, a un effet anti-picotement très net, immédiat et persistant, sur les sensations induites au niveau du sillon nasogénien par une solution d'acide lactique à 10%, chez des personnes ayant une peau "hypersensible".

Associé à des produits induisant des réactions neurosensitives (exemple des AHAs, comme par exemple l'acide lactique), les produits selon l'invention permettent donc de diminuer très nettement et significativement ces réactions.

15

10

Exemple 7 : Exemple de compositions cosmétiques incorporant des composés à structure lipoaminoacide de formule (I) selon l'invention :

	Baume après-rasage apaisant sans alcool		
20	Produit de l'exemple 3		03.00 %
	LANOL® 99 (Isononyl isononanoatc-SEPPIC)		02.00 %
	Huile d'amandes douces		00.50 %
	SEPIGEL® 501 (copolymères d'acrylamide/		
	huile minérale/C13-14 Isoparaffin/polysorbate 85 SEPPIC)		03.00 %
25	Eau	qsp	100 %
	parfum		00.40 %
	SEPICIDE® HB (Phenoxyethanol/Methylparaben/		
	Ethylparaben/propylparaben Butyl paraben-SEPPIC)		00.30 %
	SEPICIDE® Cl (imidazolidinyl urće - SEPPIC)		00.20 %
30			
	Crème aux AHA pour peaux sensibles		
	Produit de l'exemple 3		03.00 %
	MONTANOV® 68 (cétéaryl glucoside -SEPPIC)		07.00 %
	SCHERCEMOL® 1818(isostéaryl isostéarate)	15.00 9	%

WO 98/09611 21 PCT/FR97/01563

	Eau	qsp	75,50 %
	SEPIGEL® 305 (polyacrylamide/C13-14	•	
	Isoparaffin/Laureth-7 SEPPIC )	02.0	0 %
	Conservateur		00.50 %
5	Acide lactique 10 %		qsp.pH= 5
	Crème aux AHA pour peaux sensibles		
	MONTANOV® 68 (cétéaryl glucoside -SEPPIC)		05.00 %
	LANOL® 99(isononyl isononanoate -SEPPIC)		10.00 %
10	Produit de l'exemple 3		03.00 %
	Eau	qsp	100 %
	Acide gluconique		01.50 %
	TEA		00.90 %
	SEPIGEL® 305 (polyacrylamide/C13-14		
15	Isoparaffin/Laureth-7 SEPPIC )		01.50 %
	SEPICIDE® HB (Phenoxyethanol/Methylparaben/		
	Ethylparaben/propylparaben Butyl paraben - SEPPIC	)	00.30 %
	SEPICIDE® CI (imidazolidinyl urće - SEPPIC)		00.20 %
	parfum		00.40 %
20			
	Crème apaisante E/H		
	MONTANE® 481 (Sorbitan oleate/		
	cire d'abeilles acide stéarique -SEPPIC)		8.00 %
	PEG-45 Dodecylglycol copolymère		2.00 %
25	LANOL® 2681(caprylate caprate de coprah-SEPPIC	)	5.00 %
	Squalane végétal		25.00 %
	Octyl paramethoxycinnamate		3.00 %
	Produit de l'exemple 3		3.00 %
	SEPICIDE® HB (Phenoxyethanol/Methylparaben/	,	
30	Ethylparaben/propylparaben Butyl paraben - SEPPIC	<b>:</b> )	1.00 %
	Eau	qsp	100 %
	Glycérine		5.00 %
	MgSO4 7H20		00.70 %
	parfum		00.40 %

Colorant

0.03 %

	Soin apaisant après-soleil	
	Produit de l'exemple 3	3.00 %
5	LANOL® 99(isononyl isononanoate -SEPPIC)	10.00 %
	SEPIGEL® 305 (polyacrylamide/C13-14	
	Isoparaffin/Laureth-7-SEPPIC )	2.50 %
	Eau qs	sp 100 %
	SEPICIDE® HB (Phenoxyethanol/Methylparaben/	
10	Ethylparaben/propylparaben Butyl paraben - SEPPIC)	0.30 %
	SEPICIDE® CI (imidazolidinyl urée - SEPPIC)	0.20 %
	parfum	0.40 %

10

15

20

25

#### REVENDICATIONS

1. Utilisation cosmétique comme agent apaisant, d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale :

dans laquelle:

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle;

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel de ce composé ou d'un mélange de tels composés, ou de leurs sels.

- 2. Utilisation selon la revendication 1, caractérisée en ce que le composé de formule (1) précité est un dérivé N-acylé de l'acide glutamique.
- 3. Utilisation selon la revendication 1 d'un mélange de composés de formule (I), caractérisée en ce que ledit mélange est constitué du produit de la réaction d'acylation par l'acide laurique où l'un de ses dérivés acylants, d'un mélange d'acides aminés purs ou issus de l'hydrolyse complète de protéïnes.
- 4. Utilisation selon la revendication 3, caractérisée en ce que le dérivé acylant précité est le chlorure de l'acide laurique.
- 5. Utilisation selon la revendication 3 ou 4, caractérisée en ce que le mélange d'acide aminé précité est un mélange d'acide glutamique, de glycine, d'alanine et d'acide aspartique, de préférence en quantités sensiblement égales en poids.
- 6. Utilisation selon la revendication 3 ou 4, caractérisée en ce que le mélange d'acides aminés précité est un mélange d'alanine et de glycine.
- 7. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisée en ce que le (ou les) composé(s) de formule (I) précité(s) est (ou sont) en association avec du dipotassium glycyrrhizinate.
- 8. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 1 à 7, caractérisée en ce que le (ou les) composé(s) de formule (1) précité(s) est (ou sont) en association avec au moins un élément minéral choisi de préférence parmi le potassium et le magnésium.

10

15

20

25

9. Composition notamment cosmétique à activité apaisante, caractérisée en ce qu'elle contient une quantité efficace d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale :

dans laquelle:

dans laquelle :

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle;

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel de ce composé ou d'un mélange de tels composés; ou de leurs sels, en association avec une quantité efficace de dipotassium glycyrrhizinate ou d'alpha bisabolol.

- 10. Composition selon la revendication 9, caractérisée en ce que la quantité efficace de composé(s) de formule (I) précitée est comprise entre 0,1 et 5% exprimée en poids, par rapport au poids total de la composition.
- 11. Composition selon la revendication 9 ou 10, caractérisée en ce que le rapport pondéral entre le(s) composé(s) de formule (l) et le dipotassium glycyrrhizinate ou l'alpha bisabolol est compris entre 4:1 et 1:4.
- 12. Composition notamment cosmétique à activité apaisante, caractérisée en ce qu'elle contient une quantité efficace d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale :

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle;

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel de ce composé ou d'un mélange de tels composés; ou de leurs sels, en association avec une quantité efficace d'au moins un élément minéral, choisi de préférence parmi le potassium et le magnésium.

10

15

20

25

- 13. Composition selon la revendication 9, caractérisée en ce que la quantité efficace de composé(s) de formule (I) précitée est comprise entre 0,1 et 5 % exprimée en poids, par rapport au poids total de la composition.
- 14. Composition selon la revendication 12 ou 13, caractérisée en ce que le rapport pondéral entre le(s) composé(s) de formule (I) et l'élément minéral est compris entre 1:50 et 1:35.
- 15. Composition cosmétique caractérisée en ce qu'elle contient une quantité efficace d'un composé N-acylé d'un acide aminé de formule générale:

dans laquelle :

R-CO représente un radical alcoyle linéaire ou ramifié ayant 12 atomes de carbone, de préférence un radical lauroyle ;

R' représente la chaîne caractérisante dudit acide aminé;

d'un sel d'un tel composé, ou d'un mélange de tels composés, ou de leurs sels, en association avec un principe actif cosmétique susceptible d'induire des réactions neuro-sensitives sur la peau.

- 16. Composition selon la revendication 15, caractérisée en ce que le principe actif cosmétique susceptible d'induire des réaction neuro-sensitives précitées est la vitamine A acide ou un alpha-hydroxyacide.
- 17. Composition selon la revendication 15 ou 16, caractérisée en ce que le rapport pondéral entre le(s) composé(s) de formule (l) et le principe actif cosmétique susceptible d'induire des réactions neuro-sensitives est compris entre 99/1 et 10/90.

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

		í	PCT/FR 9//01563
A. CLASS IPC 6	HFICATION OF SUBJECT MATTER A61K7/48		
According	to International Patent Classification(IPC) or to both national classifi	cation and IPC	
	SEARCHED		
IPC 6	ocumentation searched (classification system followed by classifica A61K	tion symbols)	,
Docúmenta	ation searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are inclu	ded in the fields searched
Electronic	data base consulted during the international search (name of data b	ease and, where practical,	search terms used)
	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		~
Category -	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	elevant passages	Relevant to claim No.
A	FR 2 668 365 A (SEDERMA) 30 Apri see page 2, line 24 - line 31; c	1 1992 Claim 1	1,12
A	EP 0 308 278 A (GIVAUDAN LAVIROT 22 March 1989 see column 1, line 45 - line 62; 1,2	,	1,12
A	GB 2 088 867 A (J. V. MORELLE ET June 1982 see page 1, line 17 - line 23; c	-	1,12
A	J. MORELLE: "Lipoaminoacides et cosmetologie" PARFUMS COSMETIQUES SAVONS DE FR vol. 3, no. 2, 1973, pages 82-93, XP000106572 see page 92 - page 93		1,12
		-/	
X Furth	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family m	nembers are listed in annex.
"A" docume consid "E" earlier of filling d "L" docume which is citation "O" docume other n "P" docume later th	Int which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another is or other special reason (as specified) and referring to an oral disclosure, use, exhibition or means are published prior to the international filing date but are the priority date claimed.	or priority date and cated to understand invention  "X" document of particul cannot be consider involve an inventive "Y" document of particul cannot be consider document is combi	ished after the international filing date not in conflict with the application but at the principle or theory underlying the lar relevance; the claimed invention red novel or carnot be considered to a step when the document is taken alone lar relevance; the claimed invention red to involve an invertive step when the noted to involve an invertive step when the neation being obvious to a person skilled of the same patent family
	D December 1997	Date of mailing of th	e international search report
	nailing address of the ISA  European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  NL - 2280 HV Rijswijk  Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer  Voy1aZoo	

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FR 97/01563

		PC1/FR 9//01303		
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	Roley	ant to claim No.	
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	NG:34	an to Gain No.	
A	FR 2 154 334 A (J. MORELLE ET AL) 11 May 1973		1,8	
	see page 2, line 3 - line 12; claim 1			
A	CH 600 873 A (DR. KARL THOMAE) 30 June 1978		1,8	
	see column 1, line 52 - line 62; claim 1			
A	WO 95 15147 A (BEIERSDORF) 8 June 1995 see page 3; claim 1		15	
	·			
		ŀ		
•		-		
			•	
			•	

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

		normation on patent family me	CINDOLS .		
_		<del></del>	PCT	PCT/FR 97/01563	
Patent document cited in search report		Publication date	Patent tamily member(s)	Publication date	
FR 2668365	A	30-04-92	NONE		
EP 308278	A	22-03-89	FR 2619711 A DE 3867575 A DK 485788 A JP 1131107 A	03-03-89 20-02-92 03-03-89 24-05-89	
GB 2088867	A	16-06-82	FR 2495608 A DE 3148082 A JP 1386420 C JP 57145808 A JP 61055893 B US 4447366 A US 4464397 A	11-06-82 16-06-82 26-06-87 09-09-82 29-11-86 08-05-84 07-08-84	
FR 2154334	A	11-05-73	NONE		
CH 600873	A	30-06-78	NONE		
WO 9515147	A	08-06-95	DE 4341000 A EP 0731686 A JP 9505822 T	08-06-95 18-09-96 10-06-97	

#### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale No PCT/FR 97/01563

A. CLASSE!			T DE LA	DEMANDE
CTB 6	A61	K7/48		

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

#### B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 6 A61K

Documentation consultée autre que la documentationminimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données electronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche utilisée)

C. DOCUME	NTS CONSIDERES COMME PERTINENTS	
Catégone '	Identification des documents cités, avec, le cas echeant. l'indication des passages pertinents	no. des revendications visees
A	FR 2 668 365 A (SEDERMA) 30 avril 1992 voir page 2, ligne 24 - ligne 31; revendication 1	1,12
A	EP 0 308 278 A (GIVAUDAN LAVIROTTE & CIE) 22 mars 1989 voir colonne 1, ligne 45 - ligne 62; revendications 1,2	1,12
A	GB 2 088 867 A (J. V. MORELLE ET AL) 16 juin 1982 voir page 1, ligne 17,- ligne 23; revendications 1,4	1,12

X Voir la suite du cadre C pour la finde la liste des documents	X Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe
*Catégones speciales de documents cités:  "A" document définissant l'état général de latechnique, non considéré comme particulièrement pertinent.  "E" document amèrieur, mais publié à la date dedépôt international ou après cette date.  "L" document pouvant jeler un doute sur une revendcation de priorité ou cité pour déterminer la date depublication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (elle qu'indiquée).  "O" document se reférant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens.  "P" document publié avant la date de dépôtinternational, mais postérieurement à la date de prorté revendiquée.	T* document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais crépour comprendre le principe ou la théorie considération te base de l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouveile ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolèment. "Y" document particultièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison etant évidente pour une personne du métier."  3° document qui fait partie de la même famillade brevets
Date à laquelle la recherche internationale a étéeffectivement achevée	Date d'expedition du present rapport de recherche internationale
10 décembre 1997	18/12/1997
Nom et adresse postale de l'administrationchargée de la recherche international	le Fonctionnaire autorisé
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Voyiazoglou, D

Formulaire PCT/ISA/210 (deuxième feudle) (juillet 1992)

## RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale No PCT/FR 97/01563

Claudet C	OCHMENTS COVERED TO THE PROPERTY OF THE PROPER	PCT/FR 97/01563	
Catégorie <sup>2</sup>	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS  Identification des documents cités, avec le cas échéant, l'indication des passages pertir	nents	no, des revendications visées
			THE COST OF THE CALL OF THE COST
A	J. MORELLE: "Lipoaminoacides et cosmetologie" PARFUMS COSMETIQUES SAVONS DE FRANCE, vol. 3, no. 2, 1973, pages 82-93, XP000106572 voir page 92 - page 93		1,12
4	FR 2 154 334 A (J. MORELLE ET AL) 11 mai 1973 voir page 2, ligne 3 - ligne 12; revendication 1		1,8
1	CH 600 873 A (DR. KARL THOMAE) 30 juin 1978 voir colonne 1, ligne 52 - ligne 62; revendication 1		1,8
4	WO 95 15147 A (BEIERSDORF) 8 juin 1995 voir page 3; revendication 1		15
	•		

1

Formulaire PCT/ISA/210 (suite de la deuxième feuille) (juillet 1992)

### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

PCT/FR 97/01563

	iment brevet c port de recher		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
FR	2668365	Α	30-04-92	AUCUN	
EP	308278	Α	22-03-89	FR 2619711 A DE 3867575 A DK 485788 A JP 1131107 A	03-03-89 20-02-92 03-03-89 24-05-89
GB	2088867	A	16-06-82	FR 2495608 A DE 3148082 A JP 1386420 C JP 57145808 A JP 61055893 B US 4447366 A US 4464397 A	11-06-82 16-06-82 26-06-87 09-09-82 29-11-86 08-05-84 07-08-84
FR	2154334	Α	11-05-73	AUCUN	
СН	600873	Α	30-06-78	AUCUN	
WO	9515147	Α	08-06-95	DE 4341000 A EP 0731686 A JP 9505822 T	08-06-95 18-09-96 10-06-97

THIS PAGE BLANK (USPTO)